Mfg. coated solid electryte membrane esp. for fuel cel

Patent number:

DE19509748

Publication date:

1996-10-02

Inventor:

BEVERS DIRK DIPL ING (DE)

Applicant:

DEUTSCHE FORSCH LUFT RAUMFAHRT (DE)

Classification:

- international:

H01M4/94; H01M4/04; C25B11/20; C25B11/04

- european: Application number: C25B9/10, H01M8/10B2 DE19951009748 19950317

Priority number(s):

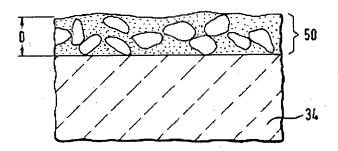
DE19951009748 19950317

Also published as:

US5738905 (A1) FR2731843 (A1)

Abstract of DE19509748

A method of producing a composite prod., comprising an electrode material, a catalyst material and a solid electrolyte membrane (34), esp. for a fuel cell (60), involves: (a) preparing a catalytic powder contg. an electrode material, a catalyst-forming material, and a solid electrolyte-forming material, and applying the powder onto a surface; (b) heating the powder, at the side remote from the surface, to soften the solid electrolyte-forming material; and (c) pressing the powder onto a solid electrolyte membrane.



Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide



BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND

Patentschrift DE 195 09 748 C 2



(5) Int. Cl.⁵: H 01 M 4/94

H 01 M 4/04 C 25 B 11/20 C 25 B 11/04



PATENTAMT

Aktenzeichen: 195 09 748.3-45 17. 3.95 Anmeldetag:

Offenlegungstag: 2. 10. 96

Veröffentlichungstag

der Patenterteilung: 23. 1.97

Innerhalb von 3 Monaten nach Veröffentlichung der Erteilung kann Einspruch erhoben werden

(73) Patentinhaber:

Deutsche Forschungsanstalt für Luft- und Raumfahrt e.V., 53175 Bonn, DE

(74) Vertreter:

Grießbach und Kollegen, 70182 Stuttgart

② Erfinder:

Bevers, Dirk, Dipl.-Ing., 71032 Böblingen, DE

(56) Für die Beurteilung der Patentfähigkeit in Betracht gezogene Druckschriften:

> 42 41 150 C1 DE DE 29 25 349 C2 44 19 383 A1 DE DE 33 32 566 A1

- (S) Verfahren zur Herstellung eines Verbundes aus Elektrodenmaterial, Katalysatormaterial und einer Festelektrolytmembran
- Um ein Verfahren zur Herstellung eines Verbundes aus Elektrodenmaterial, Katalysatormaterial und einer Festelektrolytmembran für eine elektrochemische Zelle, insbesondere eine Brennstoffzelle, bei welchem Festelektrolytmaterial durch Erweichen desselben in porentiefen Kontakt mit dem Elektrodenmaterial und dem Katalysatormaterial gebracht wird, derart zu verbessern, daß dies möglichst effektiv und kostengünstig durchführbar ist, wird vorgeschlagen, daß ein Elektrodenmaterial, Katalysatormaterial und Festelektrolytmaterial umfassendes katalytisches Pulver hergestellt wird, daß das katalytische Pulver auf einer Fläche angeordnet wird, daß das katalytische Pulver auf einer der Fläche abgewandten Seite zum Erweichen des Festelektrolytmaterials aufgeheizt wird und daß anschließend das katalytische Pulver mit der der Fläche abgewandten Seite bei noch erweichtem Festelektrolytmaterial zur Bildung eines Verbundes unter Druck auf die Festelektrolytmembran aufgebracht wird.

Beschreibu

Die Erfindung betrifft ein Verkanen zur Herstellung eines Verbundes aus Elektrodenmaterial, Katalysatormaterial und einer Festelektrolytmembran für eine elektrochemische Zelle, insbesondere eine Brennstoffzelle, bei welchem Festelektrolytmaterial durch Erweichen desselben in porentiefen Kontakt mit dem Elektrodenmaterial und dem Katalysatormaterial gebracht wird.

Ein derartiges Verfahren ist beispielsweise aus der 10 DE-PS 42 41 150 bekannt. Bei dem in dieser Druckschrift beschriebenen Verfahren wird Festelektrolytmaterial einerseits in Lösungsmittel gelöst aufgetragen und andererseits dann die gesamte Einheit aus Elektrodenmaterial, Katalysatormaterial und Festelektrolytmembran unter Erhitzen derselben heiß verpreßt.

Der Nachteil dieser bekannten Lösung ist darin zu sehen, daß das Heißverpressen der gesamten Einheit aus Elektrodenmaterial, Katalysatormaterial und Festelektrolytmembran eine starke mechanische und thermische Belastung der Materialien zur Folge hat und außerdem Aufheizzeiten erfordert, welche eine kostenaufwendige Prozeßführung notwendig machen.

Der Erfindung liegt daher die Aufgabe zugrunde, ein Verfahren der gattungsgemäßen Art derart zu verbessern, daß dies möglichst effektiv und kostengünstig durchführbar ist.

Diese Aufgabe wird bei einem Verfahren der eingangs beschriebenen Art erfindungsgemäß dadurch gelöst, daß ein Elektrodenmaterial, Katalysatormaterial und Festelektrolytmaterial umfassendes katalytisches Pulver hergestellt wird, daß das katalytische Pulver auf einer Fläche angeordnet wird, daß das katalytische Pulver auf einer der Fläche abgewandten Seite zum Erweichen des Festelektrolytmaterials aufgeheizt wird und aß anschließend das katalytische Pulver mit der der Fläche abgewandten Seite bei noch erweichtem Festelektrolytmaterial zur Bildung eines Verbundes unter Druck auf die Festelektrolytmembran aufgebracht und von der Fläche gelöst wird.

Der Vorteil der erfindungsgemäßen Lösung ist darin zu sehen, daß einerseits die Aufbringung des katalytischen Pulvers auf der Fläche sehr einfach erfolgen kann und andererseits durch das gezielte Erweichen des in dem katalytischen Pulver enthaltenen Festelektrolytmaterials nur eine Aufheizung der an der Verbundbildung beteiligten Partikel möglich ist, so daß durch das Aufbringen des katalytischen Pulvers mit dem noch erweichten Festelektrolytmaterial auf die Festelektrolytmembran unter Druck in einfacher Weise und gezielt die Bildung des Verbundes zwischen Elektrodenmaterial, Katalysatormaterial und Festelektrolytmembran unter Heranziehung des erweichten Festelektrolytmaterials des katalytischen Pulvers erfolgt.

Dies hat ferner noch den Vorteil, daß ein lediglich 55 geringer Energieaufwand erforderlich ist, da nur eine gezielte lokale Aufheizung in dem Volumenbereich der Verbundbildung erfolgt, so daß ein schneller und somit effizienter und kostengünstiger Verfahrensablauf möglich ist.

Die Energie zum Aufheizen könnte rein theoretisch durch mechanischen oder thermischen Kontakt, also über Wärmeleitung oder Kontakt mit einem heißen Gas in das katalytische Pulver ganz oder teilweise eingebracht werden.

Weit vorteilhafter ist es jedoch, insbesondere um diese Energie möglichst schnell in das katalytische Pulver einzubringen, wenn das katalytische Pulver durch elektromagnetische Strahlung aufscheizt wird.

Die elektromagnetische ung kann unterschiedlichster Art und Weise sein eispielsweise wäre es denkbar, als Strahlungsquelle einen Laser einzusetzen.

Aus Gründen der Einfachheit ist es jedoch besonders vorteilhaft, wenn die elektromagnetische Strahlung Infrarotstrahlung, insbesondere Wärmestrahlung eines erhitzten Körpers, ist.

Insbesondere dann, wenn es erforderlich ist, große
Mengen erweichtes Festelektrolytmaterial zur Verfügung zu stellen oder wenn die Gefahr besteht, daß das
Festelektrolytmaterial der katalytischen Schicht beim
Auflegen auf die Festelektrolytmembran zu schnell erstarrt, ist es vorteilhaft, wenn auch das Festelektrolytmaterial der Festelektrolytmembran vor dem Aufbringen des katalytischen Pulvers erwärmt wird.

Ferner wäre es prinzipiell denkbar, noch zusätzlich in einem Lösungsmittel gelöstes Festelektrolytmaterial bei dem Verfahren einzubringen. Besonders vorteilhaft ist es jedoch, wenn das erfindungsgemäße Verfahren hinsichtlich der Zufuhr von Festelektrolytmaterial ausschließlich lösungsmittelfrei geführt ist.

Grundsätzlich ist es denkbar, das katalytische Pulver über die gesamte Festelektrolytmembran verteilt auf diese aufzutragen.

Vorzugsweise erfolgt jedoch ein flächenhafter Auftrag des katalytischen Pulvers in einem Flächenbereich mit definierter Außenkontur, so daß das Verfahren mit möglichst geringem Aufwand an katalytischem Pulver durchführbar ist.

Noch vorteilhafter ist es, insbesondere da bei dem erfindungsgemäßen Verbund freie und nicht von katalytischem Pulver bedeckte Randbereiche erwünscht sind, wenn ein Auftrag des katalytischen Pulvers auf die Festelektrolytmembran in einem Flächenbereich mit definierter, freie Randbereiche auf der Festelektrolytmembran lassender Außenkontur erfolgt, so daß insbesondere der Auftrag des katalytischen Pulvers lediglich in dem Bereich erfolgt, in dem die Bildung einer katalytischen Schicht auf der Festelektrolytmembran erforderlich und erwünscht ist.

Ein derartig, hinsichtlich der Form definierter Auftrag des katalytischen Pulvers auf die Fläche ist in unterschiedlicher Art und Weise möglich. Beispielsweise wäre es möglich, die Fläche für das katalytische Pulver klebend auszugestalten, wobei dies den Nachteil hätte, daß stets ein Teil des katalytischen Pulvers auf dieser Fläche haften bleibt.

Besonders vorteilhaft ist es daher, insbesondere um einen Herstellungsprozeß möglichst effizient führen zu können, wenn das katalytische Pulver durch elektrostatische Aufladung der Fläche auf dieser fixiert wird.

Eine besonders zweckmäßige Möglichkeit ist die analoge Anwendung der üblichen bekannten Trockenkopierverfahren.

Um eine auf der Festelektrolytmembran aufliegende Elektrode zu schaffen hat es sich als besonders zweckmäßig erwiesen, wenn aus dem katalytischen Pulver durch mechanisches Verdichten eine elektrisch leitfähige katalytische Schicht hergestellt wird, so daß die katalytische Schicht selbst die Elektrode bilden kann.

Vorzugsweise könnte die Bildung der Elektrode aus der katalytischen Schicht auf der Festelektrolytmembran einerseits durch den beschriebenen Auftrag des katalytischen Pulvers und andererseits gegebenenfalls noch durch Zugabe von leitfähigem Material und/oder Bindemittel erfolgen.

Besonders vorteilhaft ist es jedoch, wenn die Bildung

der Elektrode aus der katalyt Schicht auf der Festelektrolytmembran ledigli rch mechanisches Verpressen des katalytischen Pulvers beim Auftrag desselben auf die Festelektrolytmembran erfolgt. Dies hat den großen Vorteil, daß dadurch eine einfache und kostengünstige Prozeßführung möglich wird.

Im Rahmen der erfindungsgemäßen Lösung ist es prinzipiell denkbar, in einem Zug eine einzige katalytische Schicht auf die Festelektrolytmembran auf zutragen. Besonders vorteilhaft im Rahmen des erfindungs- 10 und 5 nm. gemäßen Verfahren ist es jedoch, wenn mehrere katalytische Schichten aufeinander auf die Festelektrolytmembran aufgetragen werden. Dieses Verfahren erlaubt insbesondere, die einzelnen katalytischen Schichten sehr dünn zu wählen und gezielt hinsichtlich ihrer 15 Eigenschaften auszubilden.

Insbesondere ist es im Rahmen dieser Lösung möglich, den Grad der Erweichung des Festelektrolytmaterials beim Aufbringen der einzelnen katalytischen Schichten zu variieren, so daß beispielsweise bei der 20 unmittelbar auf der Festelektrolytmembran aufliegenden katalytischen Schicht ein hoher Grad der Erweichung des Festelektrolytmaterials des katalytischen Pulvers gegeben ist, um einen möglichst innigen Verbund zwischen Festelektrolytmembran, Festelektrolytmateri- 25 al und den übrigen Bestandteilen des katalytischen Pulvers zu erreichen, während bei den nachfolgend aufeinanderliegenden katalytischen Schichten, beispielsweise der Grad der Erweichung des Festelektrolytmaterials abnimmt und somit beispielsweise die oberste katalyti- 30 sche Schicht mit der darunterliegenden katalytischen Schicht lediglich durch das mechanische Verpressen eine innige Verbindung eingeht.

Ein weiterer Vorteil des oben genannten Auftragens mehrerer katalytischer Schichten besteht darin, daß de- 35

ren Zusammenhang variiert werden kann.

Um eine vorteilhafte Kontaktierung des hergestellten Verbundes zu ermöglichen, ist vorzugsweise vorgesehen, daß auf die katalytische Schicht oder die katalytischen Schichten auf ihrer der Festelektrolytmembran 40 ner Ausführungsbeispiele. abgewandten Seite eine Diffusionsschicht aufgebracht wird.

Die Verbindung zwischen der Diffusionsschicht und der katalytischen Schicht kann grundsätzlich auf beliebige Art und Weise erfolgen. Eine prozeßtechnisch besonders einfach durchzuführendes Verfahren sieht vor, daß die Diffusionsschicht ausschließlich durch mechanischen Druck mit der katalytischen Schicht verbunden wird.

Material, welches eine Diffusion der Reaktionskomponenten zuläßt, vorzugsweise einem Material, welches eine leichte Diffusion gasförmiger Reaktionskompo-

Bei einem einfachsten Ausführungsbeispiel eines erfindungsgemäßen Verfahrens ist vorgesehen, auf einer Seite der Festelektrolytmembran den Verbund aus Elektrodenmaterial, Katalysatormaterial und Festelektrolytmembran herzustellen.

Noch vorteilhafter ist es jedoch, wenn beiderseits der 60 bran; Festelektrolytmembran ein erfindungsgemäßer Verbund hergestellt wird, so daß dieser eine elektrochemische Einheit bildet und als solche in eine erfindungsgemäße elektrochemische Zelle eingesetzt werden kann und lediglich in dieser noch kontaktiert werden muß.

Beispielsweise ist es dabei denkbar, die beiderseitige Beschichtung der Festelektrolytmembran entweder gleichzeitig oder aufeinanderfolgend durchzuführen.

eschreibung des erfin-Im Rahmen der bisherigg dungsgemäßen Verfahrens en keine näheren Angaben darüber gemacht, wie das Elektrodenmaterial der katalytischen Schicht beschaffen sein soll.

Vorzugsweise ist das Elektrodenmaterial der katalytischen Schicht Kohlepulver mit einer Korngröße im Be-

reich zwischen 0,03 und 1 µm.

Das pulverförmige Katalysatormaterial ist vorzugsweise Platinpulver mit einer Korngröße zwischen 2 nm

Besonders zweckmäßig ist es dabei, wenn das Katalysatormaterial auf dem pulverförmigen Elektrodenmaterial fixiert ist. Beispielsweise wird erfindungsgemäß platiniertes Kohlepulver eingesetzt.

Das verwendete Festelektrolytmaterial in dem katalytischen Pulver ist vorzugsweise mit dem Festelektrolytmaterial der Festelektrolytmembran identisch und liegt mit einer Korngröße zwischen 0,5 bis 2 µm vor. Ein Beispiel eines erfindungsgemäßen Festelektrolytmaterials ist Nafion.

Zusätzlich ist vorzugsweise vorgesehen, daß das katalytische Pulver noch ein hydrophobierendes Medium, beispielsweise PTFE (Polytetrafluorethylen), mit einer Korngröße von 0,2 bis 1 µm umfaßt, wobei PTFE aufgrund seiner Plastizität gleichzeitig auch als Bindemittel beim Herstellen der katalytischen Schicht durch Verpressen wirkt.

Ferner ist es noch möglich, dem katalytischen Pulver zusätzlich noch einen Porenbildner, beispielsweise Zuk-

ker, zuzugeben.

Eine besonders vorteilhafte Zusammensetzung des erfindungsgemäßen katalytischen Pulvers sieht beispielsweise einen Anteil von ungefähr 50 Massen-% Kohlenstoff, ungefähr 5 Massen-% Platin, ungefähr 20 Massen-% PTFE und ungefähr 25 Massen-% Nafion (Nafion ist eine eingetragene Marke) vor.

Weitere Merkmale und Vorteile der erfindungsgemä-Ben Lösung sind Gegenstand der nachfolgenden Beschreibung sowie der zeichnerischen Darstellung einzel-

In der Zeichnung zeigen:

Fig. 1 eine schematische Darstellung der beim erfindungsgemäßen Verfahren eingesetzten Kopiertrommeln im aufgeladenen Ausgangszustand;

Fig. 2 eine schematische Darstellung einer Festlegung von mit katalytischem Pulver zu beschichtenden Flächenbereichen durch Teilentladung in Seitenansicht (Fig. 2a) und in Draufsicht (Fig. 2b);

Fig. 3 eine schematische Darstellung eines Auftra-Diese Diffusionsschicht ist vorzugsweise aus einem 50 gens von katalytischem Pulver auf die gemäß Fig. 2 definierten Flächenbereiche in Seitenansicht (Fig. 3a) und in Draufsicht (Fig. 3b);

Fig. 4 eine schematische Seitenansicht des Auftragens des katalytischen Pulvers auf eine Festelektrolytmembran;

Fig. 5 einen vergrößerten Ausschnitt eines Bereichs A in Fig. 4;

Fig. 6 eine vergrößerte Darstellung des unmittelbaren Aufpressens des katalytischen Pulvers auf die Mem-

Fig. 7 eine vergrößerte Ausschnittsweise Darstellung eines Membranstücks mit einer darauf angeordneten katalytischen Schicht gemäß einem ersten Ausführungs-

Fig. 8 eine schematische Darstellung eines Membranstücks mit mehreren katalytischen Schichten gemäß einem zweiten Ausführungsbeispiel;

Fig. 9 eine schematische Darstellung eines erfin-

dungsgemäßen Verbundes aus E dektrolytmembran, katalytischer Schicht und mit d verbundener Gasdiffusionsschicht in Seitenansicht

Fig. 10 eine Draufsicht auf den Verbund gemäß Fig. 9 in Richtung des Pfeils B und

Fig. 11 einen Schnitt durch eine Brennstoffzelle mit einem erfindungsgemäßen Verbund aus Festelektrolytmembran, katalytischer Schicht und Gasdiffusions-

in Fig. 1 bis 3 dargestellt, zwei Kopiertrommeln 10 und 12 auf ihrer Oberfläche 14 bzw. 16 elektrostatisch aufgeladen (Fig. 1) dann partiell, beispielsweise entsprechend der durch eine Schablone vorgegebenen Form entladen, Flächenbereiche 18 bzw. 20 auf den jeweiligen Oberflächen 14 bzw. 16 der Kopiertrommeln 10 bzw. 12 noch elektrisch aufgeladen sind.

Auf diesen elektrostatisch geladenen Flächenbereichen 18 bzw. 20 wird durch Zufuhreinrichtungen 21 bzw. 20 Kopiertrommeln 10 und 12 und der Temperatur der 22 vorgelegtes katalytisches Pulver entsprechend der in der Kopiertechnik verwendeten Verfahren fixiert, so daß sich auf den Oberflächen 14 und 16 der Kopiertrommeln mit katalytischem Pulver beschichtete Flächen 23 bzw. 24 ergeben, die in Größe und Form den Flächenbe- 25 reichen 18 und 20 entsprechen.

Das verwendete katalytische Pulver wird erfindungsgemäß in einer Vormischvorrichtung beispielsweise einer Messermühle vermischt, wobei das katalytische Pulver in erfindungsgemäßer Weise eine Mischung aus ei- 30 chen. nem elektrisch leitfähigen Material, zum Beispiel Kohle, einem auf der Kohle aufgetragenen Katalysator, zum Beispiel Platin, einem hydrophobierenden Medium, zum Beispiel PTFE, und einem Festelektrolytmaterial, zum Beispiel Nafion (Nafion ist eine eingetragene Marke) 35 umfaßt. Gegebenenfalls kann noch ein Porenbildner, zum Beispiel Zucker, hinzugemischt werden.

Die Zusammensetzung des katalytischen Pulvers beträgt beispielsweise ungefähr 50 Gewichtsprozent Kohle mit einer Partikelgröße zwischen 0,03 und 1 μm, vor- 40 zugsweise ungefähr 30 nm, ungefähr 5 Gewichtsprozent Platin mit einer Partikelgröße zwischen 2 nm und 5 nm, vorzugsweise ungefähr 3 nm, wobei diese Partikel auf die Kohlepartikel beispielsweise durch ein naßchemisches Verfahren aufgetragen werden, ungefähr 20 Mas- 45 sen-% PTFE mit einer Partikelgröße zwischen 0,1 bis 1 μm, vorzugsweise ungefähr 0,5 μm und ungefähr 25 Massen-% Nafion mit einer Partikelgröße zwischen 0,5 und 2 μm, vorzugsweise ungefähr 1 μm.

Das in Fig. 3b dargestellte, auf den Flächen 23 und 24 50 setzung der katalytischen Schicht zu variieren. aufgetragene katalytische Pulver wird nun, wie in Fig. 4 dargestellt, durch die beiden Kopiertrommeln 10 und 12 auf einander gegenüberliegenden Oberflächen 30 und 32 einer als Ganzes mit 34 bezeichneten Membran aus dem Festelektrolytmaterial aufgetragen, wobei die 55 Membran 34 zwischen den beiden Kopiertrommeln 10 und 12 hindurchgefördert wird und die Kopiertrommeln dabei auf den beiden diesen zugewandten Oberflächen 30 und 32 das auf den Flächen 23 und 24 haftende katalytische Pulver aufpressen.

Vor dem Aufpressen des katalytischen Pulvers auf die Oberflächen 30 bzw. 32 wird dieses noch durch Infrarotstrahlung 40 abgebende Wärmequellen 36 bzw. 38, beispielsweise Hitzedrähte, erhitzt, wobei, wie in Fig. 5 dargestellt, in dem katalytischen Pulver enthaltene Par- 65 tikel 42 des Festelektrolytmaterials an- oder aufgeschmolzen werden, so daß nach deren Aufpressen auf die Oberflächen 30 bzw. 32 der Membran 34 eine innige

Verbindung zwischen der ebestalls aus dem Festelektrolytmaterial hergestellter abran und den Fest-elektrolytenpartikeln 42 en. at und außerdem Zwielektrolytenpartikeln 42 ent schenräume zwischen den Partikeln 44 der Kohle sowie den Partikeln 46 des Platins und den Partikeln 48 des hydrophobierenden Materials durch erweichtes Festelektrolytmaterial zumindest in an die jeweilige Oberfläche 30 bzw. 32 der Membran 34 unmittelbar angrenzenden Bereichen ausgefüllt werden, so daß eine dreidi-Bei dem erfindungsgemäßen Verfahren werden, wie 10 mensionale Dreiphasengrenze zwischen dem Ionen transportierenden Festelektrolyt, dem Katalysator und dem Elektrodenmaterial mit vorteilhaften Eigenschaften entsteht.

Vorzugsweise werden die Festelektrolytpartikel 42 so daß hinsichtlich ihrer Form und Größe definierte 15 auf eine Temperatur aufgeheizt, welche deren Glaspunkttemperatur entspricht. Diese liegt beim Beispiel des Nafions 117 (Nafion ist eine eingetragene Marke) als Festelektrolytmaterial bei ungefähr 135°C.

Durch Einstellung der Rotationsgeschwindigkeit der Wärmequellen 36 und 38 läßt sich die Aufschmelztiefe des Katalysatormaterials 26 auf den Flächen 23 und 24, das heißt die Tiefe, in welcher ein An- oder Aufschmelzen der Partikel 42 aus Festelektrolytmaterial erfolgt, einstellen.

Ferner ist es je nach Ausbildung und Anordnung der Wärmequellen 36, 38 möglich auch die Festelektrolytmembran 34 vor dem Aufbringen des katalytischen Pulvers entweder zu erwärmen oder ebenfalls zu erwei-

Vorzugsweise ist die Membran 34 beim Auftragen des katalytischen Pulvers 26 auf deren Oberflächen 30 bzw. 32 in feuchtem Zustand, es ist aber auch möglich, die Membran 34 in trockenem Zustand zuzuführen.

Bei dem erfindungsgemäßen Verfahren wird bei einem Durchlauf gemäß Fig. 1 bis 6 auf die Membran 34 eine aus dem katalytischen Pulver durch den Druck der Kopiertrommeln 10 und 12 erzeugte elektrisch leitende katalytische Schicht 50 mit einer Dicke D im Bereich von 1 µm bis 4 µm aufgetragen, wie dies nochmals vergrößert in Fig. 7 dargestellt ist.

Durch mehrfaches Wiederholen eines in Fig. 1 bis 5 dargestellten Kopiervorgangs lassen sich, wie in Fig. 8 dargestellt, mehrere katalytische Schichten 50a, 50b aufeinander auftragen, wobei dieses Aufeinanderauftragen der katalytischen Schichten 50, 50a, 50b die Möglichkeit eröffnet, in jeder der katalytischen Schichten 50, 50a, 50b die Festelektrolytpartikel 42 in unterschiedlichem Maß an- oder aufzuschmelzen und/oder die Zusammen-

Beispielsweise wird in der unmittelbar auf der Oberfläche 30 liegenden katalytischen Schicht 50 ein Anoder Aufschmelzen der Festelektrolytpartikel 42 in höherem Maße vorgesehen als in den nachfolgenden katalytischen Schichten 50a und 50b. Vorzugsweise nimmt der Grad der Aufschmelzung der Festelektrolytpartikel 42 in den aufeinanderfolgenden katalytischen Schichten 50, 50a, 50b sukzessive ab.

Zur Herstellung eines einbaufertigen Verbundes aus einer aus der katalytischen Schicht oder den katalytischen Schichten gebildeten Elektrode und der Festelektrolytmembran 34 wird auf die aufgetragene katalytische Schicht 50 oder die oberste aufgetragene katalytische Schicht 50b noch eine Gasdiffusion zulassende Gasdiffusionsschicht 52 aufgetragen, welche in Größe und Form der katalytischen Schicht 50 oder 50b entspricht und diese im wesentlichen vollständig übergreift. Beispielsweise ist die Gasdiffusionsschicht aus hydro35

phobiertem Kohlenstoffpapier er Kohlenstoffaser, wobei durch Aufpressen derse und die oberste katalytische Schicht 50 oder 50b beispielsweise beim Durchlaufen einer Pressvorrichtung mit einem Walzenpaar, die Verbindung zwischen dem Material der Gasdiffusionsschicht 52 und der obersten katalytischen Schicht 50 bzw. 50b lediglich durch den mechanischen Druck hergestellt wird.

Damit ist, wie in Fig. 10 dargestellt, ein Verbund aus der Membran 34 und einer elektrisch leitenden Gasdiffusionsschicht 52 sowie einer dazwischenliegenden und die Elektrode bildenden katalytischen Schicht 50 herstellbar, wobei sich die Membran 34 über die Elektrode 50 und die Gasdiffusionsschicht 52 seitlich hinauserstreckt und freie Randbereiche 54 rings um die Elektrodenschicht 52 herum aufweist, um in diesem Randbereich eine direkte Abdichtung auf den Oberflächen 30 bzw. 32 der Membran 34 zu ermöglichen.

Eine erfindungsgemäße Brennstoffzelle 60, dargestellt in Fig. 11, umfaßt die Membran 34 mit den beider- 20 seits derselben aufgetragenen katalytischen Schichten 50 und den diese übergreifenden Gasdiffusionsschicht 52, wobei die Membran 34 im Bereich der freien Randbereiche 54 dichtend in einem Gehäuse 62 der Brennstoffzelle 60 gehalten ist und die elektrisch leitenden 25 Gasdiffusionsschichten 52 auf ihren der Membran 34 abgewandten Seiten 64 durch Stromkollektoren 66, 68 kontaktiert sind, die jeweils auf den Gasdiffusionsschichten 52 aufliegen, wobei die Gasdiffusionsschichten 52 dem Anpreßdruck der Stromkollektoren 66, 68 30 gleichmäßig auf die aus den katalytischen Schichten 50 gebildeten Elektroden verteilen. Ferner lassen die Gasdiffusionsschichten 52 die Diffusion von H2 und O2 zu den Elektroden 50 und zur Membran 34 zu.

Patentansprüche

- 1. Verfahren zur Herstellung eines Verbundes aus Elektrodenmaterial, Katalysatormaterial und einer Festelektrolytmembran für eine elektrochemische 40 Zelle, insbesondere eine Brennstoffzelle, bei welchem Festelektrolytmaterial durch Erweichen desselben in porentiefen Kontakt mit dem Elektrodenmaterial und dem Katalysatormaterial gebracht wird, dadurch gekennzeichnet, daß ein Elektro- 45 denmaterial, Katalysatormaterial und Festelektrolytmaterial umfassendes katalytisches Pulver hergestellt wird, daß das katalytische Pulver auf einer Fläche angeordnet wird, daß das katalytische Pulver auf einer der Fläche abgewandten Seite zum 50 Erweichen des Festelektrolytmaterials aufgeheizt wird und daß anschließend das katalytische Pulver mit der der Fläche abgewandten Seite bei noch erweichtem Festelektrolytmaterial zur Bildung eines Verbundes unter Druck auf die Festelektrolyt- 55 membran aufgebracht und von der Fläche gelöst wird.
- 2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß das katalytische Pulver durch elektromagnetische Strahlung aufgeheizt wird.
- 3. Verfahren nach Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, daß als elektromagnetische Strahlung Infrarotstrahlung eingesetzt wird.
- 4. Verfahren nach einem der voranstehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß das Festelektrolytmaterial der Festelektrolytmembran vor dem Aufbringen des katalytischen Pulver erwärmt wird.

- 5. Verfahren nach einer der voranstehenden Ansprüche, dadurch gekönnet, daß dieses hinsichtlich der Zufuhr von estelektrolytmaterial ausschließlich lösungsmittelfrei geführt wird.
- 6. Verfahren nach einem der voranstehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß das katalytische Pulver auf die Festelektrolytmembran in einem Flächenbereich mit definierter Außenkontur aufgetragen wird.
- Verfahren nach einem der voranstehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß das katalytische Pulver durch elektrostatische Aufladung der Fläche auf dieser fixiert wird.
- 8. Verfahren nach einem der voranstehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß aus dem katalytischen Pulver durch mechanisches Verdichten eine elektrisch leitfähige katalytische Schicht hergestellt wird.
- Verfahren nach einem der voranstehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß die katalytische Schicht in einem Zug aus dem katalytischen Pulver auf die Festelektrolytmembran aufgetragen wird.
- 10. Verfahren nach einem der voranstehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß aus dem katalytischen Pulver mehrere katalytische Schichten aufeinander auf die Festelektrolytmembran aufgetragen werden.
- 11. Verfahren nach Anspruch 10, dadurch gekennzeichnet, daß der Grad der Erweichung des Festelektrolytmaterials beim Aufbringen der einzelnen katalytischen Schichten variiert wird.
- 12. Verfahren nach einem der voranstehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß auf die katalytische Schicht oder die katalytischen Schichten auf ihrer der Festelektrolytmembran abgewandten Seite eine Diffusionsschicht aufgebracht wird.
- 13. Verfahren nach Anspruch 12, dadurch gekennzeichnet, daß die Diffusionsschicht ausschließlich durch mechanischen Druck mit der katalytischen Schicht verbunden wird.
- 14. Verfahren nach Anspruch 12 oder 13, dadurch gekennzeichnet, daß die Diffusionsschicht aus einem Material, welches eine leichte Diffusion der Elektrolysekomponenten zuläßt, ausgewählt wird.
- 15. Verfahren nach einem der voranstehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß die Festelektrolytmembran beiderseits mit einem erfindungsgemäßen Verbund versehen wird.

Hierzu 5 Seite(n) Zeichnungen

Nummer: Int. Cl.⁶: Veröffentlichup

DE 195 09 748 C2 H 01 M 4/94

ag: 23. Januar 1997

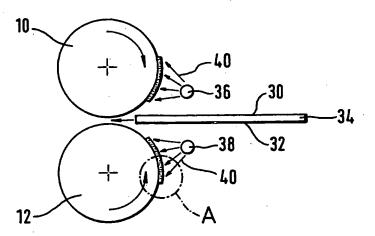


Fig. 4

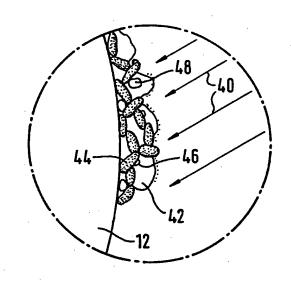
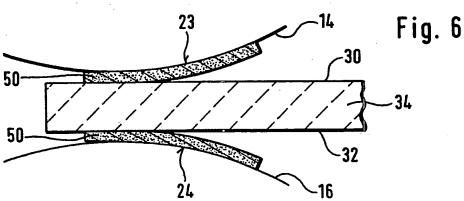


Fig. 5

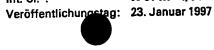


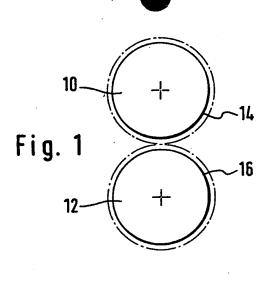
602 164/253

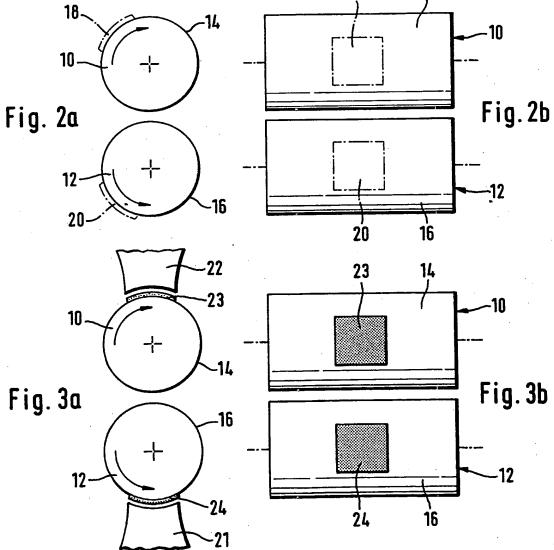
Nummer: Int. Cl.⁶:

H 01 M 4/94

DE 195 09 748 C2

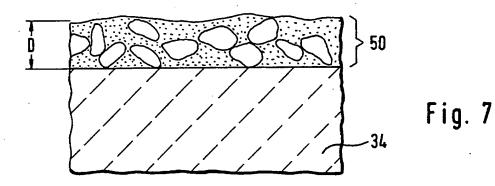






Nummer: Int. Cl.⁶: Veröffentlichu

DE 195 09 748 C2 H 01 M 4/94 g: 23. Januar 1997



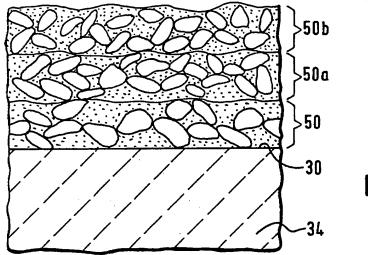
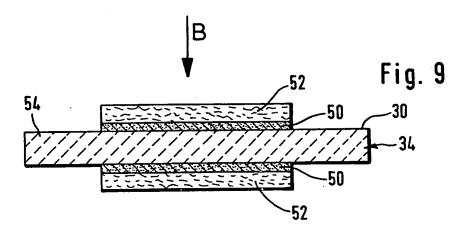
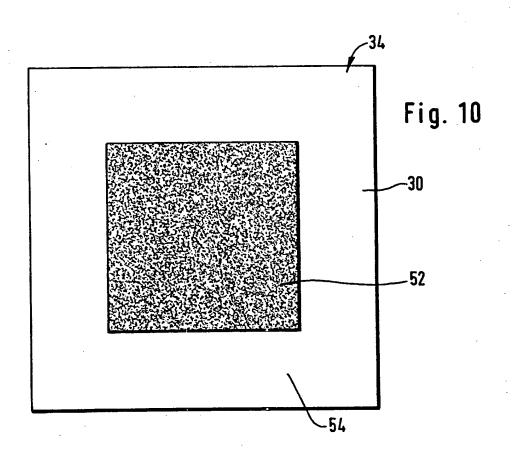


Fig. 8

Nummer: Int. Cl.⁶: Veröffentlichung

DE 195 09 748 C2 H 01 M 4/94 mag: 23. Januar 1997





Nummer: Int. Cl.⁶: Veröffentlich DE 195 09 748 C2 H 01 M 4/94 tag: 23. Januar 1997

Fig. 11

